

Revision

Pharmacology :

It's the science (study, knowledge) of drugs & their effect on human body.

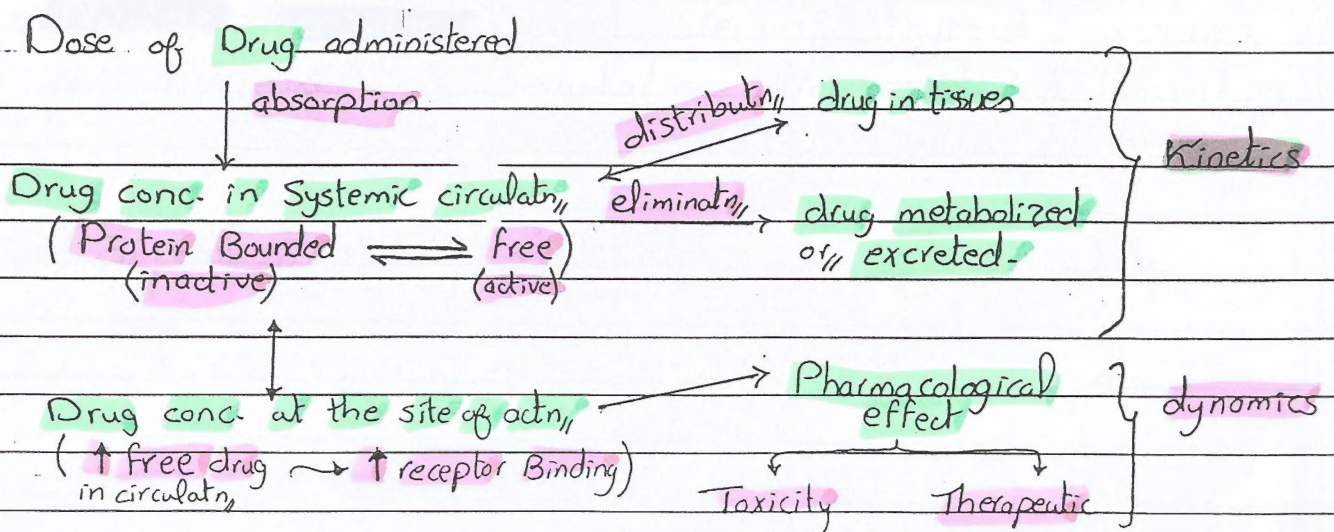
Pharmacodynamics :

It studies the effect of drug on living systems (human body), Biochemical, physiological conditions that affects the drug, M.O.A.

Pharmacokinetics :

It studies the action of body on drug including absorption, distribution, Metabolism, excretion (ADME)

Nice sketch



* Drug molecules interact é a special molecule in the Biological system that a regulatory role this Molecule is called "Receptors"

* Not all drugs act by receptor Binding such as:

- ① antacids
- ② Charcoal tabs → adsorption of intestinal gases
- ③ Laxatives, diuretics

Receptor types :

- ① Agonist (Ligand) gated channels → made up of proteins subunits forming central pore
examples : nicotinic & GABA receptors, glutamate
- ② G-protein coupled receptors → Form 2nd messenger
muscarinic R - norAdrenergic R - Dopaminergic R
- ③ Kinase-linked surface receptors → include receptors for insulin
- ④ Nuclear receptors for steroid, thyroid hormones in nucleus → regulating transcription & translation.
insulin, Histamine

و سلك نرجع لل sketch في المحاضرة السابقة (page 10)

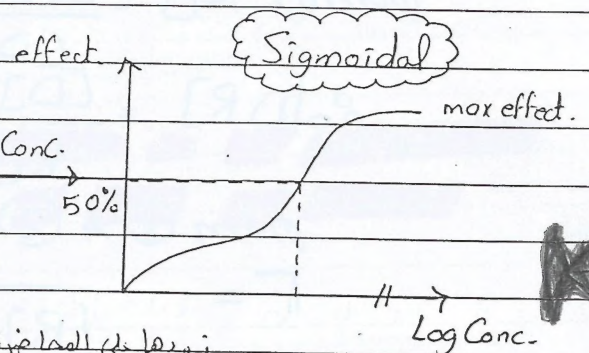
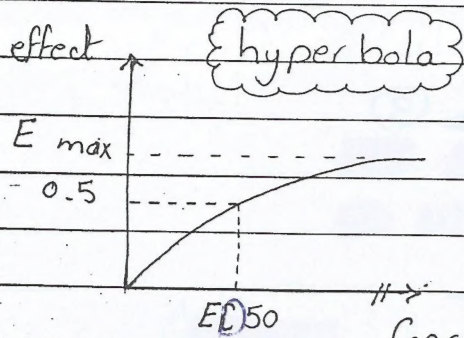
و بعناية احنا لازم نرجع له ونسأل عليه كويس.

Pharmacodynamics :

بطريقة لانية

It's the study of relation between conc. of drug & the response produced at the receptor

- * Magnitude of response is proportional to the no. of Complexes (Drug-receptor)
 → This is called (occupation theory or Key & Lock)



taking Log Conc.

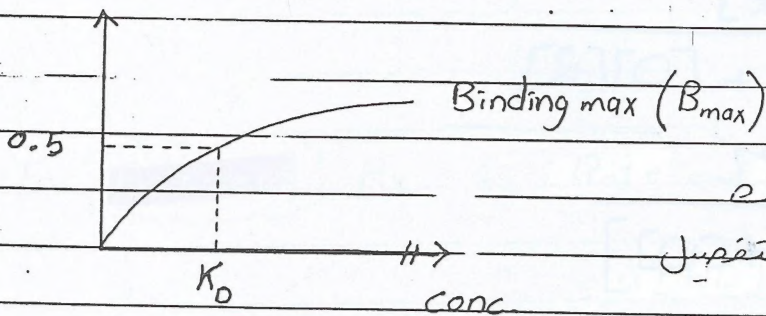
Conc. (at receptor site)
 زودها على الماخيرة السابقة (مفعلة)

Dose which give 50% response

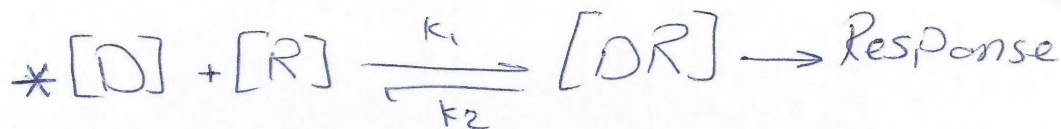
Drug -
 وال 2 curves دول طبعاً من الماخيرة السابقة

receptor bound drug

آما الجيب



خلى ال curve ده في منحنى
 وديش حه كانه شوية بالتفصيل
 العمل حه لا تقام



Forward Rx $\text{Rate}_1 = \frac{d[DR]}{dt} = k_1 [D][R] \rightarrow \text{association const.}$

Backward Rx $\text{Rate}_2 = -\frac{d[DR]}{dt} = k_2 [DR] \rightarrow \text{dissociation}$

so At equilibrium $\text{Rate}_1 = \text{Rate}_2$

$$\text{so } k_1 [D][R] = k_2 [DR]$$

association Rate Const. $\leftarrow \frac{k_2}{k_1} = \frac{[D][R]}{[DR]} = K_D \rightarrow \text{equilibrium dissociation Const.} \rightarrow \textcircled{1}$

Fractional occupancy $\leftarrow f = \frac{[DR]_{\text{Complexes}}}{[R]_{\text{free}} + [DR]_{\text{Complexes}}} \rightarrow \textcircled{2}$

from $\textcircled{1}$ $K_D = \frac{[D][R]}{[DR]}$

$$\text{so } [DR] = \frac{[D][R]}{K_D} \rightarrow \textcircled{3}$$

from $\textcircled{3}$ & $\textcircled{2}$ $F = \frac{\frac{[D][R]}{K_D}}{[R] + \frac{[D][R]}{K_D}}$

$$F = \frac{[D][R]}{K_D [R] + [D][R]}$$

$$F = \frac{[D][R]}{K_D [R] + [D][R]}$$

$$F = \frac{[D][R]}{[R][K_D + [D]]}$$

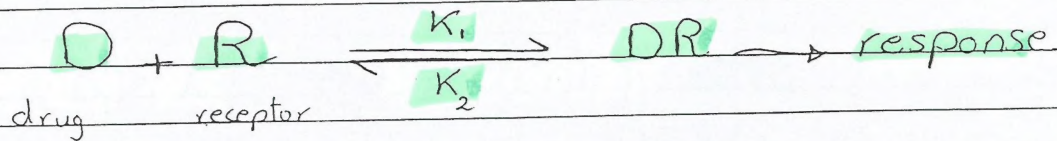
$$F = \frac{[D]}{[D] + K_D}$$

$$\text{so } F = \frac{[DR]}{[R] + [DR]} = \frac{[D]}{[D] + K_D} \quad \left| \begin{array}{l} \text{when } K_D = [D] \\ \text{so } F = \frac{[D]}{2[D]} \end{array} \right.$$

$$\text{i.e. 1 Drug occupy 50\% of Receptors} \quad \left| F = \frac{1}{2} \right|$$

كل اللي احنا قلنا ده طبعا كان مراجعة على المحاضرة السابقة + اتلوا بنا نكمل في محاضرتنا

Binding Reaction



Binding reaction follow Law of Mass action Which states that:

"The rate of chemical Rx is proportional to the product of conc of reactants."

∴ For Forward Rx : Rate $\rightarrow \frac{d[RD]}{dt} \propto [D][R]$

$$\therefore \frac{d[RD]}{dt} = \text{const.} [D][R]$$

\downarrow
 k_1
(association rate constant)

, For Backward Rx : Rate $\rightarrow -\frac{d[RD]}{dt} \propto [DR]$

$$\therefore -\frac{d[RD]}{dt} = \text{const.} [DR]$$

\downarrow
 k_2
(dissociation rate constant)

-ve sign for backward Rx

(*) **At Equilibrium:**

The 2 rates of Forward & Backward Rx(s) are equal.

$$\therefore \frac{d[RD]}{dt} = - \frac{d[DR]}{dt}$$

$$\therefore K_1 [D] [R] = K_2 [DR]$$

$$\therefore \frac{K_2}{K_1} = \frac{[D][R]}{[DR]} = K_D \text{ equilibrium dissociation constant.}$$

مع زيادة تركيز الدواء في الدم، فإن نسبة الدواء التي ترتبط بالمستقبلات تزداد.

Fractional occupancy نسبة الدواء التي ترتبط بالمستقبلات

$$f = \frac{\text{drug-receptor complexes}}{\text{total receptors}}$$

يعني أننا أخذنا drug مع مستقبلات في بعض المستقبلات الحرة و بعضها مع مستقبلات في بعض المستقبلات الحرة

أحسب نسبة drug التي ترتبط بالمستقبلات إلى total receptors التي موجودة

$$\therefore f = \frac{[DR] \text{ complexes}}{[R] + [DR] \text{ complexes}}$$

-4-

ونكتب القانون الأخير به ثاني علامة مهم وهنستعمل عليه دلوقة

$$f = \frac{[DR]}{[R] + [DR]} = \frac{[D]}{[D] + K_D}$$

سبحان الله ما جاء من هذا فقالوا نسوف Mathematical derivation

We said that :

$$K_D = \frac{[R][D]}{[DR]}$$

$$\therefore [DR] = \frac{[R][D]}{K_D} \rightarrow (1)$$

We said that :

$$f = \frac{[DR]}{[R] + [DR]} \rightarrow (2)$$

→ By Substituting From (1) in (2)

$$\therefore f = \frac{\frac{[R] \times [D]}{K_D}}{[R] + \frac{[R] \times [D]}{K_D}} = \frac{[R] \times [D]}{K_D ([R] + \frac{[R] \times [D]}{K_D})}$$

$$= \frac{[R] \times [D]}{K_D [R] + [R][D]} = \frac{[R] \times [D]}{[R] (K_D + [D])} = \frac{[D]}{K_D + [D]}$$

Q.E.D

والدكتور قال انه ال Derivation ده ممكن يجي سؤال في الامتحان

∴ We finally proved that :

$$f = \frac{[DR]}{[R] + [DR]} = \frac{[D]}{[D] + K_D}$$

طیب و بعینہ ← انت کا یہ ایسا ہی ہے جیسا کہ

(*) We can conclude that :

as $[D]$ (drug dose) increases $\rightarrow f \uparrow$ So response \uparrow
 , as K_D (equil. dissociation const.) decrease $\rightarrow f \uparrow$ " " "

میں ← اسی point پر کہیں کہیں توجہ دینا ؟

(*) When $[D] = K_D \rightarrow$ the drug will occupy 50% of the total receptors present.

$$\text{ie/ } f = \frac{[D]}{[D] + K_D} = \frac{[D]}{[D] + [D]} = \frac{[D]}{2[D]} = \left(\frac{1}{2}\right)$$

∴ Drug occupies $\frac{1}{2}$ (50%) of total receptors

میں ← Point پر کہیں کہیں دیکھنا

طیب کہیں کہیں Point پر کہیں کہیں تعریف لا K_D

علامة نجيب تعريف K_D من منحنى بالعكس (ازاي؟)

يعني منقول من لو عندنا $f = \frac{1}{2}$ (50%) من يبقى أكبر الـ K_D متساوي الـ conc. بآلت الـ Free drug (D)

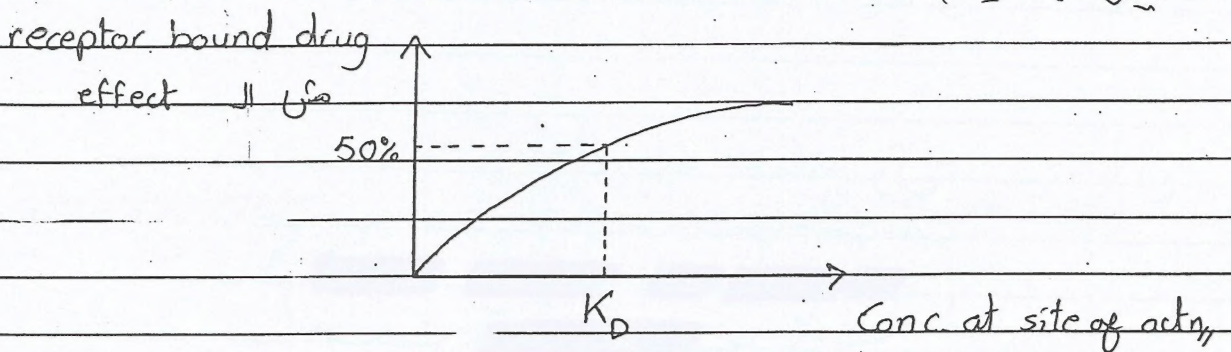
شرح ولا آنا غلطام؟

$K_D = [D]$ when $f = 50\%$

K_D (equilibrium dissociation const.) Can be defined as

"It's the conc. of free drug at which half of maximal receptor binding or fractional occupancy is observed"

و من هنا ممكن ترجع الـ curve اللى قلنا إنه منحنى منحنى بالتفصيل بعد يمين



وقلنا عليها موصلة وخليها في مخططا

طيب عايز تقول حاجة ثانية عن الـ K_D ؟

آخر حاجة من إقبال المصنعة

آخر حاجة في ال K_D

- ⊗ K_D is a constant that characterizes the receptor affinity for binding the drug in a Reciprocal fashion

كده بياننا نستعمله في الـ K_D
الفارغ ده ؟

→ This means that if K_D is \uparrow so f is \downarrow
so surely this drug has low affinity to receptors
and Vice Versa. N.B. K_D only have relation \bar{e}
Affinity not potency or efficacy
ie// affinity $\propto \frac{1}{K_D}$ as may be drug have \uparrow affinity
but \bar{e} + potency and efficacy.

وكده نبقى خالصا الحصة الرخصة دي الى مليانة equations
نتمنى انها تكون وصلت كويس
لو هنالك أي سؤال أو استفسار لا تتردد في تعالي وإرسال

ودلوقت نقل حاجة جديدة

Forces Binding the drug to Receptors

They may be :

- ① Covalent bonds
- or, ② ionic bonds
- or, ③ H - bonds
- or, ④ hydrophobic force (apolar)
- or, ⑤ Van der Waal force (dipolar)

Routes of Drug Administration

طرق إعطاء الدواء

A Enteral : → i.e. through the GIT

1) Oral : (as capsules, tablets)

- Most common, economical, safe.
- Most variable (differ according to physical characters, presence of food or other drugs, destruction by digestive enzymes or low gastric pH)
- Undergo first pass effect of portal circulation
- Villi of upper intestine provide an extremely large surface area.

2) Sublingual : → drug is placed under the tongue

- * Drug pass through capillaries network to systemic circulation
- * Avoid metabolism in liver (1st pass effect) or intestine.

3) Rectal :

* About 50% of drugs given rectally avoid liver metabolism. [first pass effect]

* Useful in patients with vomiting or unconscious patients

* Unreliable absorption

علشان في 50% من الادوية ممكن يحطوا first pass effect في الكبد

* كده خلصنا اول route ← معطى هو كل نظام بي كده حاجات احنا عارفينها من قبل كده

تاني نوع

[B] Parenteral :

بخلاف الامارة الدكتور الى بيبي الحقنة

* disadv. : risk of infection, pain & local irritation.

1) IV :

* Useful for poorly absorbed drugs that are soluble

(soluble drugs → i.e. ionized → ∞ not absorbed through the GIT (acts only on unionized drugs) but absorbed through IV injection)

* Avoid first pass metabolism through the liver.

* 100% absorption & immediate response.

* Problem of overdose treatment

بعض لو اخذ الدواء بجرعة زيادة ← يلا السلامة ← من ههنا

2) IM: (Intramuscular)

* For aqueous drugs → rapid response
or oily ones → depot release

* Vol. < 5ml (c.c.)

3) Subcutaneous:

* It is slower and less hazardous than IV ^{اقل خطورة}

examples: + epinephrine with local anaesthetics (to prolong their duration)

+ Insulin.

* ودول طبياً أشهر اثنين routes ههنا آخر حاجة وهى تسليمة
من routes تانية ٥٥٥٥٥

[C] Others:

1) Inhalation:

* For gaseous drugs (anaesthetics, antiasthmatics)

* Rapid onset of action.

2) Intranasal:

examples:

- Calcitonin hormone for osteoporosis
- Cocaine abuse ... تعامل الكوكايين

3) Intrathecal: → injection into the CSF

* example: Methotrexate in case of leukemia.

4) Topical:

على الجلد من يرو

as: Clotrimazole as antifungal (local)

absorption ← ما يخلو في اي ← يمتص من يرو

5) Transdermal:

as: Patches of nitroglycerin (systemic for ttt of angina)

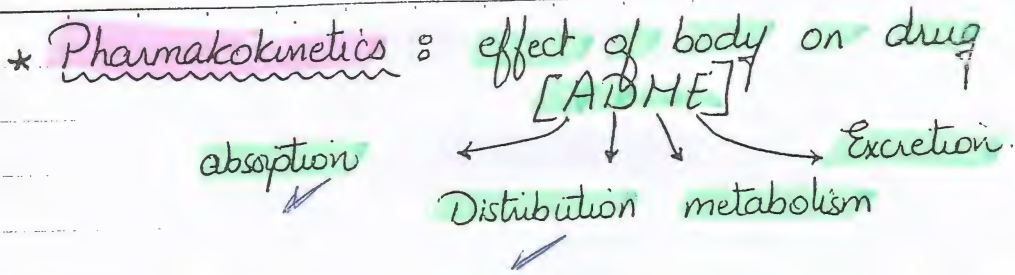
كده خالصا الجزء المش ده ← نشوف جزء جديد في المعاصرة
دي ٥٥٥٥

بين الاول مايزين تفكر سوا ال def بتاح ال

Pharmacokinetics ٥٥٥

حد فاكس !!





دلوقة هتكون واحدة واحدة من دول التقميل المثل

[1] Absorption

* Definition :

It is the transfer of drug from the administration site to blood.

N.B. For drugs to traverse cellular barriers (eg: GIT mucosa) → these drugs have to cross the lipid membrane.

بين الدواء مثلاً عنى فى ال stomach وعازله يوصل للم ييتى مبيع لازم يحس من خلال ال GIT mucosa بين لازم يعرف يحس من خلال ال lipid memb.

طب كحس ال memb. انى

* Drugs cross lipid membranes mainly by :

(A) Passive Diffusion :

depends on :

- 1) Conc. gradient (i.e. high → low conc)
- 2) lipid solubility

* Factors aff. Passive diffusion:

↳ "Fick's Law"

- a) Passive diffusion \rightarrow directly prop. to SA of memb.
(this's why upper intestine has very good absorption, also using syringe of small SA needle has better diffusion than one with large SA)
- b) Passive diffusion \rightarrow inversely prop to the thickness of the memb.

N.B.: Majority of drugs use this method.

③ Active Transport:

- * ATP dependant (requires energy) ✓
- * Against conc. gradient.
- * Using specific carrier protein.

④ Facilitated diffusion:

\rightarrow another carrier mediated transport

- * without energy

example: - Insulin sensitive muscle cell glucose transporter
- P-glycoprotein efflux transporter.

Mechanism	Energy	Carrier	Notes
Passive diff.	No	No	ملحقیات رکتیہ ... الکترولائٹ ... آبجیکٹ Passive diffusion no [Aqueous channels No Active Transport Yes
Facilitated diff	No	Yes	
Aqueous channels	No	No	
Active transport	Yes	Yes	

ملحقیات
زنگنه
اصول و روش
کتابخانه

- Passive diffusion No Energy
- Aqueous channels No Carrier
- Active Transport Yes Energy
Yes Carrier

- Facilitated Channels. No Energy
yes Carrier

* Most drugs are either weak acids ($3 < pK_a < 7$) or weak bases.

- * drugs cross membranes more readily if they are uncharged & more lipid soluble

* Dissociation constant (pKa) :

is the pH at which half of the drug is in ionized form.

* pKa is drug's acid dissociation constant.

* pKa is low for acids & high for bases (>7)

* To determine the uncharged absorbed portion of the drug :

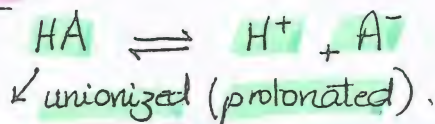
لا تتركز في الدم بل في البول

use "Handerson - Hasselbalch eqn".

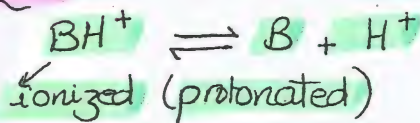
~~pKa = pH = log 10 Ionized~~

$$pKa - pH = \log \frac{[\text{protonated}]}{[\text{unprotonated}]}$$

Weak acids :



Weak bases :



UB protonated form = unionized acids, ionized bases

Weak acids

$$pKa - pH = \log \frac{\text{unionized form}}{\text{ionized form}}$$



↓
unionized (protonated)
↑ pH → ↓ H⁺
R_x forward → Ionized
↑ Absorption

Weak base

$$pKa - pH = \log \frac{\text{Ionized form}}{\text{unionized}}$$



↓
protonated (ionized)
↓ pH → ↑ H⁺
R_x Backward → Ionized
↓ Absorption

في تعريفه قال الدكتور وهو:

* pH partition (ion trapping):

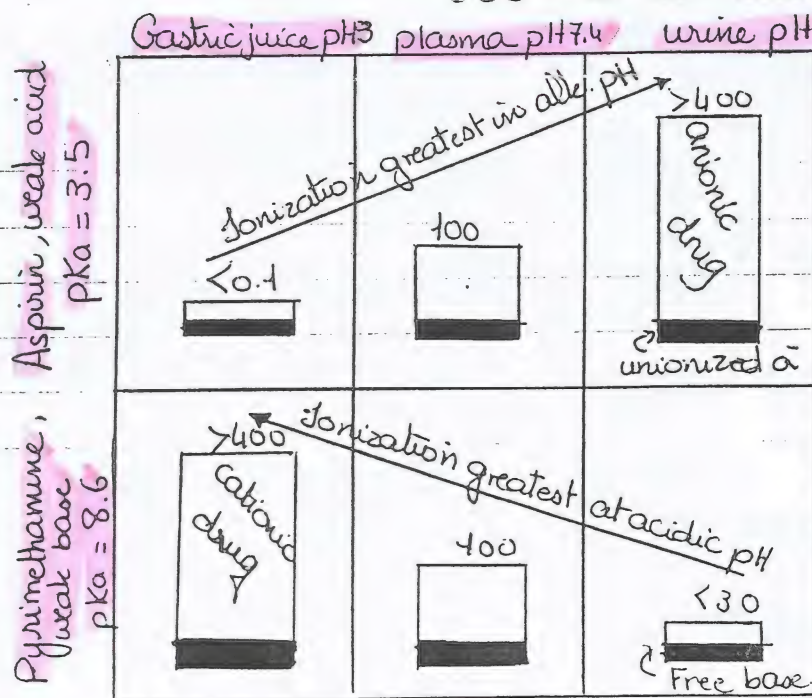
weak acids tend to accumulate in compartments of relatively high pH, while weak bases tend to accumulate in compartments of relatively low pH.

وده منطق جدد لان لو بصرينا مثلاً على الـ eq: يتلصق الـ weak base

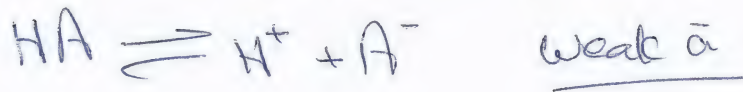
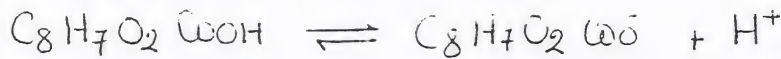


في الـ low pH ← هكسوة عنى H^+ كثير اوى فال reaction ده هيسى backward فباتجاه الـ BH^+ الى هو الـ ionized form واحنا قلنا قبل كده ان الى بيحصل absorption هو الـ unionized form ← يبقى ده مش هيجعل abs. بحد هيجعل accumulation او trapping ونفسى الكلام مع الـ weak acids العكس ٥٥٥٥

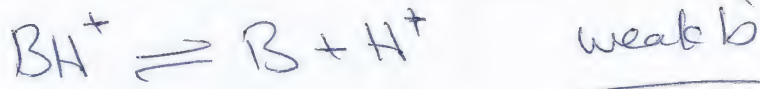
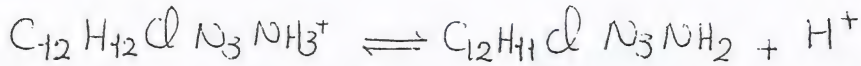
* طبخ تخالوا نشوف example ومسالتين خفاف كده على نغز قاعدة الكلام الى قلناه ده كله ٥٥٥



Aspirin :



Pyrimethamine :



Problem :

Aspirin ($pK_a = 4$) at stomach ($pH 2$), will it be absorbed or not?

هذه موزون ببساطة في ال eq ونسبة نسبة protonated : unprotonated
وبما ان ال aspirin weak acid هو يعني ال protonated = unionized
وال unionized يحصل abs. احسن يعني مفروض الاقل
ال protonated اكثر فترى؟! نقالوا فلما كنهفهم
اكتر.

$$pK_a - pH = \log \frac{[protonated]}{[unprotonated]}$$

$$4 - 2 = \log \frac{[protonated]}{[unp.]}$$

$$\log \frac{[prot]}{[unprot.]} = 2$$

$$\log \frac{100}{1} = 2 \quad \text{ايه الرقم الذي ال log بانه 2؟}$$

$$pK_a - pH = \log \frac{Prot. [unioni.]}{un. [ioni.]}$$

$$4 - 2 = \log \frac{Pro [unioni.]}{un. Pro [ioni.]}$$

$$2 = \log \frac{[Pro]}{[unpro]}$$

$$100 = \frac{Pro [unioni.]}{unpro [ioni.]}$$

$$100 \text{ un Ionized} = 100 \text{ Ionized}$$

∴ Better absorption

$$\frac{[protonated]}{[unprotonated]} = 100$$

$$[protonated] = 100 [unprotonated]$$

يبقى كمية ال protonated الموجودة ال 400 مرة ال unprot.

and as aspirin is weak acid

protonated = unionized

↓ more lipophilic

better absorption

* يارب كله يكون فيز كنه ١٠٠ لو في حد لسة مش فاهم ، يعني
اشرحه ليه بي موهب اوي تكون فاهمين الكلام ده ١٠٠٠

* Problem:

انا لو عندي دواء عايزه يشتغل في ال kidney واحنا عارفين
ال pH بتاعة ال urine ب 8 ١٠٠٠ مكن اني عايزه يشتغل
في ال kidney يبقى مش عايز يحصل reabsorption في ال renal tubules

* Will I use urine acidifying drugs or alkalinizing drug?!

اوعدوا تتخضوا ١٠٠ هه فكرتها سهلة اوي وري الى فوقه

تعالوا نشوف هنعلم ازاى ؟!

كهنبرج الاول ال urine acidifying ولنضرب ال $pKa = 4$

in case of using Acidifying drugs

$$\log \frac{[prot.]}{[unprot.]} = pK_a - pH$$

$$= 4 - 8$$

$$= -4$$

$$\therefore pK_a - pH = \log \frac{pro.}{unpro.}$$

$$8 - 4 = \log \frac{pro.}{unpro.}$$

$$4 = \log \frac{unpro.}{pro.}$$

نقلها على نسيل ال -ve

$$\log \frac{[unprot.]}{[prot.]} = 4$$

$$\frac{[unprot.]}{[prot.]} = 10^4$$

$$\frac{unpro.}{pro.} = 10^4$$

$$unpro. = 10^4 pro$$

$$\therefore unpro. > pro.$$

$$\therefore \text{Ionized} > \text{unIonized}$$

$$\therefore \downarrow \text{absorption}$$

$$\therefore [unprot.] = 10^4 [prot.]$$

$$\text{i.e. unprotonated} > \text{protonated}$$

and this case is weak acid



$$\text{i.e. protonated} = \text{unionized}$$



$$\text{i.e. ionized} > \text{unionized}$$

& ionized is poorly absorbed

و هو لا يمتص جيداً

So we use acidic drug
To acidifying urine
and trap the drug

So We use weak acidic drug to acidify urine
and trap the drug (for ex: high dose of basic drugs)

N.B: Although Aspirin is an acidic drug (should be better absorbed from stomach) → it is absorbed more from the intestine due to high surface area of microvilli.

اختلاف في نسبة امتصاص الدواء بين المعدة والأمعاء
لأنه في الأمعاء مساحة سطحية أكبر

Factors Affecting Absorption

* 75% of the drugs taken orally are absorbed within 1-3 hours.

1) Blood Flow to the absorption site:

blood flow in the intestine is greater than the stomach
∴ absorption at the intestine is better.

2) Total Surface area available for absorption:

we mentioned before that the SA of intestine is very high (about 1000 times that of the stomach due to microvilli)

∴ Absorption across the intestine is more efficient.

3) Contact time at the absorption site:

- Better absorption takes place in empty stomach with faster gastric emptying.
- Presence of food in the stomach → dilutes the drug & slows gastric emptying.
- In case of severe diarrhea (the drug moves through GIT very rapidly) → not well absorbed.
- Anything that delay transport of drug from stomach to the intestine → delays rate of drug absorption.

4) Physicochemical factors:

- eg:
- liberation from formula
 - chelation
 - pKa
 - solubility, - etc.

في تعريفين كذا بين الدكتور ما قلهمش في المعاصرة
اعرفوهم

* Bioavailability: It is the fraction of unchanged drug that gains access to the systemic circulation after administration by any route, eg: oral.

بما يساوية كمية الدواء التي تدخل في
systemic circulation

↓ Bioavailability → systemic circulation

by 1) absorption
2) first pass effect

oral Antibiotic 100mg \rightarrow blood 1mg
 \rightarrow IV " 1mg \rightarrow -25- So 100mg at. is Bioequivalent to

* Bioequivalence: Implies that if one ^{1mg I-V} formulation of a drug is substituted for another, No clinically untoward consequences will result.

يعني لو بيلت الدواء بتاحي بخواه ثاني \rightarrow يدين نفس التأثير بالكمية

احنا كل ده كنا بنتكلم عن ال absorption
 الى هن اول واحدة في ال (ADME) بتاعة ال pharmacokinetics
 فاكرين !! (look p. 15)

تعالوا نشوف ثاني حرف ال D oooo

2 DISTRIBUTION

* Definition: The process by which a drug reversibly leaves the blood stream and enters the interstitial (extra cellular) fluid and/or cells of the tissue

يعني في ال absorption الدواء عصى من المكان الى اسيه فيه للدم
 لكن في ال distribution هيتوزع بقى من الدم للخلايا علشان يدين
 التأثير المطلوب

* Factors affecting delivery of a drug from the plasma:

(Factors aff. distribution of drug)

[A] Blood Flow: اكبر المكان الى فيه blood flow عالي هيتوزع
 الدواء فيه اسهل واسرع

blood flow to brain, liver & kidney > muscles & fat.

B Capillary Permeability : determined by :

1 Capillary structure :

eg: BBB (Blood Brain Barrier) where capillaries are continuous with tight intercellular junctions

في ما يخص الـ Biopharmaceutics ان الدم خلايا مغلقة بالـ tight junctions
في مثل هذه الحالة يجب ان تمر جزيئات الـ CNS

• Only lipid soluble drugs can cross it, while polar drugs cannot.

• Drugs can also pass through "Active Transport".

• In contrast to that, are capillaries of liver & spleen.

2 Drug structure :

• lipid soluble (Hydrophobic) drugs can readily pass through the membrane

while hydrophilic drugs, polar, with non uniform electron distribution → can't cross the membrane & pass through slit junction →

هذا هو الـ Bio برونه < الـ جزيئات الـ فتحة مغلقة
في الغالبية يقرر السواء يجب ان يمر من خلال الخلية.

Lipid

[C] Binding to plasma proteins:

الاعاين السواء يروح من ال plasma الخلايا ، فلو هو جـ
 مسكن من ال proteins الموجودة في ال plasma ، يبقى هـ يـجـ
 خروجه للخلايا .

i.e. binding to plasma proteins \rightarrow \downarrow diffusion of drugs from plasma .

طبيب نقالوا نشوف حاجة جديدة ومن فضلكم فتحوا
 مختلف محايا أوى في الكتلة دي على شكل نفوسها كويس وأنا
 هعاول أبسط الدنيا على قد مآقدر ٥٥٥٥

*** Apparent Volume of Distribution (V_d) ***

هكتب ال def. كه حنة واحدة وبعين هشرجه

* def: It is the volume of plasma that would contain total body content of a drug at a concentration equal to that in the plasma!

* يعني ايه القرف ده ؟! تشبع شوية عرب

الاول لازم نعرف ان ال V_d ده حاجة
 تخيلية او افتراضية hypothesis على شكل قد لـ اذا كان الدواء
 الى اخذته وصل للمكان الى انا عايزه فيه الجسم وبال conc. الى
 هتدين ال effect ولا لا ، مع العلم ان الدواء لما بيتاخذ بيتوزع
 في حقت كثيرة (وى) في الجسم هتوزع بعد شوية من جسمها
 المكان الى هتدين فيه ال effect

* Following absorption into the blood stream, a drug distributes into interstitial & intracellular fluid.

* طبيب انا لازم الاتي الدواء (بعد ما يروج من تحت كسرة من الجسم)
ب conc. معينة في ال plasma علشان يقرر يدين التأثير المطلوب

يعني لو اخذنا دواء 500mg ولما جيت اقيس كميته في ال plasma
لقيتها 0.1mg بين وانا عارفة انه علشان يدي تأثير لازم تكون ال conc.
التي في ال plasma = 0.5mg ، يبقى انا لازم ادليه جرعة اكبر من
الدواء ده . . .

$$Vd = \frac{D}{C} \quad \text{or} \quad C = \frac{D}{Vd}$$

Volume of distribution (constant parameter of each drug)

Dose (total amount of drug in the body)

conc. of drug in the plasma.

* كل ما ال value بتاعت ال Vd بتزيد ← ده معناه ان الدواء
استوعب من تحت كسرة اوى في الجسم وكهيته في ال plasma قليلة اوى

* طبيب انا اراي هاستخدم دي في الواقع علشان احدد كمية الدواء
اللي اخذه ويبي ال effect المطلوب

- we said that $Vd \rightarrow$ is constant for each drug.
- I'll give certain dose of the drug & measure its conc in the plasma $\rightarrow C_1$ (initial conc. in the plasma)
∴ $Vd \cdot C_1 =$ amount of drug initially in body.
- the conc. I need to find in the plasma = C_2
وهي انا عارفاها بده
∴ $Vd \cdot C_2 =$ amount of drug in body needed to achieve the desired plasma conc.
هو ده اللى انا عارفاه .

• The diff. bet. the 2 values = $V_d.C_2 - V_d.C_1 = V_d (C_2 - C_1)$
is the additional dosage needed

الكمية
وهي دى * الى انا هاديها للمريض زيادة على الجرعة التي بيأخذها علشان
اوصل له conc. الى انا عايرها في ال plasma (C_2) علشان اوصل للتأثير
المطلوب .

وصلت !!؟

يارب ٥٥٥

لو لسة موصلتش ٥٥ نقالوا اشرحها لكم ٥٥٥

* طبيب احنا قلنا ان الدواء هيتوزع في اماكن كثيرة في الجسم
ايه هن الاماكن دى ؟ ٥٥٥٥

الماكن الاول والى لازم يكون في الدواء هن لو بنسبة صغيرة
هو ال plasma. ٥٥٥ وكل ده بتحدد حسب ال structure بتاعت الدواء

Water Compartments in the body & drug distribution

1) Plasma Compartment

كل الادوية لازم توصل لـ plasma.

* if a drug has a very large M.wt

or
binds extensively to plasma proteins → thus is trapped within
the plasma.

* examples of drugs found only in plasma: Insulin, Heparin

2) Extracellular Fluid (Interstitial fluid)

الادوية التي تملكها في
plasma + extracellular fluid

* drugs have low M.wt but hydrophilic → so they can move through the endothelial slit junctions of capillaries into the interstitial fluids but can't cross the membranes of the cells.

* (Examples) Tubocurarine, Theophylline

3) Total Body Water

من هذين كل هذين في
plasma + extracellular fluid + Intracellular fluid →
يوجد صيغة يدرى من
كل حاجة ويحل جوابه الخلية

* if the drug has low M.wt and lipophilic → so it can move also intracellularly into the cell.

* (Example) Ethanol, phenytoin & Paracetamol.

لرب سؤال كه على الامانة ٥٥٥ ياترى مين في ال 3 Compartments
قلناهم فوق دول هيق عنه اعلى Vd ؟

فكروا شوية كيه ٥٥٥

انا ممكن اساعدكم وافقوكم ان ال Vd ده كمية الدواء المنتوزع في الجسم

divided by كمية في ال plasma ٥٥٥

هاعرفتوا ؟

ملحاً ال total body water هيق اعلى Vd لانها اكرة

واحدة منتوزعة في الجسم

$$Vd = \frac{\text{Amt. of Drug distributed on body}}{\text{in plasma}}$$

Page (31) → ههنا سوال مهم و جاء في الامتحانات
ولو فاهم الحصة بنات ال V_d كويس متعلم ببساطة.

→ if you have 2 cases of drug toxicity :
1st Case → Toxicity with drug having high V_d
2nd " → " " " " " " Low V_d

→ which one can be treated easier by blood dialysis (نسيل الدم) ?

يعني آنا لو نسلت دم الاثنيتين → مين الي هيفتح ؟

Answer: Surely: The one with Low V_d will be treated easier by dialysis

Because → in case of drug with Low V_d → the drug is more concentrated in plasma

∴ by plasma dialysis → we get rid a great amt. of the drug → treating the toxicity easily.

But → in case of drug with ↑ V_d → the drug is distributed in different body compartments → not only plasma

∴ by plasma dialysis → we get rid of a small amt of the drug → ∴ ^{small} effect on treating toxicity

لو موصلش من تعالوا و احنا نفهمكم .

(N.B.)

Binding of drug outside the plasma compartment
or

Partitioning into body fat

بين الدواء يروح لـ fat الى في الجسم

$$\downarrow V_{d\text{ of fat}} > V_{d\text{ of body water}}$$

↑ V_d beyond total body water

وده طبعا صنفه جداً لان الدواء من هيتوزع بين الـ fluids
الـ في الجسم لكن كمان في شوية هيدروكسوا يتخزنوا
في الـ fat الى في الجسم

يبقى طبيعي ان الـ V_d تزيد اوى وتبقى اعلى
من الـ total body water

* Examples of drugs undergoing this mechanism =

digoxin, morphine, tricyclic antidepressant.

بين خلاص ٥٥ خلاصنا الجزء الفتيح ده ٥٥٥

وضع آخر حاجة في المحاضرة العظيمة دي ٠٠٠٠٠

Plasma Protein Binding

- * Drug molecules may bind to plasma proteins usually albumin.

Bound Form \rightleftharpoons Free Form

pharmacologically inactive

only free drug can act on target sites in tissues, produce response

- * The Binding to albumin is reversible with varying affinities, may show low or high capacity

يكون قابلية الدواء
على أن يربط في

(no. of drug molecules
binding to single albumin
molecule)

- * albumin has strongest affinity for anionic drugs (weak acids) & hydrophobic drugs

* الدكتور وقف هنا وهناك الموضوع ده المحاضرة الجاية.
* معاش في المحاضرة طويلا شوية بس من بابينا.

The Last & most imp. request ٠٠٠٠
PLZ ٠٠٠ Pray 4 us a lot ٠٠٠.

Plasma Protein Binding (PPB) في آخر صفحة في المحاضرة الثانية
 هنرود بعض الكلام في السريع كده.

Drug in plasma :
 ↳ Bound to plasma proteins
 ∞ indiffusible → ∞ inactive.
 ↳ Free drug in plasma
 ∞ diffusible → ∞ active

→ The most Famous protein in plasma is **Albumin**

→ Albumin has 2 sites :
 ↳ ① for acidic drugs
 * has Low capacity But high affinity.
 ↳ ② for Basic drugs
 * has high capacity But low affinity.

Drugs

class I

effective when free in small percent
 1% for example



• free drug 1%

bound drug 99%

example : tolbutamide drug

for insuline release, glucose regulatn

class II

effective only when ↑ percent is free
 40% for example.



bound drug 60%



free drug 40%

example : Sulfonamide

→ class I drugs → if displacement interaction occurs another percent of bound drug becomes free giving a toxic effect

يعني إيه؟

يعني لو أي drug له affinity لل plasma proteins أكثر منه ال drug اللى أصلاً ماسك فيه دخل مكانه ويعمل release لل drug اللى هو كان effective بـ (1%) small percent. free percent هنزيد تبقى مثلاً 2% من كده تبقى ضاعفت ال dose وبقى ال drug سـ Toxic. ∴ displacement interaction here is dangerous.

→ Danger of displacement interaction :

- | | | |
|----------------|------------------------------|-------|
| ① decreases as | Therapeutic index increases. | TIA ↑ |
| ② " as | $V_d \uparrow$ | |

كده من المحاضرة الثانية تبقى تمام.

Lecture ③ زيارات على

هنرسم رسمة علشان نوضح تحول ال drugs بال metabolism ممكن يكون

